

QUÍMICA MÉDICA.

¿Cuáles son los mejores reactivos para descubrir las impurezas del cloroformo?

DICTAMEN DE LA COMISION.

El Sr. D. Lauro Jimenez me presentó un frasco con un cloroformo para que le hiciera favor de analizarlo y decirle qué principios extraños contenia, porque su administracion habia ocasionado algunas desgracias. Procedí á la investigacion, y me dió por resultado alcohol en cantidad notable, aldeida ó hidrógeno bicarbonado: la presencia de la aldeida y el hidrógeno bicarbonado bastan por sí solos para esplicar los malos resultados de la aplicacion de un cloroformo así impuro; pero el que suscribe emite la opinion de que el alcohol mismo inhalado pudiera contribuir á la produccion de los malos resultados que el cloroformo que lo contiene produce, sufriendo en los pulmones, que son de un tejido poroso, un principio de oxidacion, y trasformándose en aldeida que se sabe que puede producir la muerte cuando penetra á los pulmones.

El cloroformo es el anestésico por excelencia, y los bienes que produce y ha producido son inmensos para la humanidad; pero tambien es un medio que cuando por una causa cualquiera está adulterado ó impuro, puede causar no solo la suspension momentánea de la vida, sino apagar así para siempre esa luz que mantenía á un individuo en relacion con los demas seres, ejecutando actos de que él tenia conciencia.

Así pues, el médico prudente, cuando tenga que hacer uso de ese precioso agente, tendrá que mandar se ocurra por él á las casas de los farmacéuticos que le inspiren confianza, porque le conste que éstos no entregan ese producto si no es previo el reconocimiento de su pureza; pero si por algun caso raro se vieren en la necesidad de ensayar un cloroformo que no les inspire confianza, se espresan á continuacion los medios de reconocer la aldeida y el bicarburo de hidrógeno que son los mas peligrosos.

La aldeida se reconoce por una solucion de nitrato de plata, de la que vertidas una ó dos gotas en el cloroformo sospechado, y agitando por un momento y luego dejando en reposo la probeta de ensayo, aparecerá en sus paredes la plata reducida en caso de la presencia de la primera.

El bicarburo se reconoce por medio del ácido sulfúrico concentrado y puro: se vierten unas cuantas gotas en el cloroformo y se agita por un momento: si el gas existe, el ácido toma una coloracion parda.

El alcohol se reconoce por medio del ácido sulfúrico y una solucion de bicromato de potasa: se ponen unas gotas del primero y luego unas gotas de la solucion salina. ¿Existe el alcohol? despues de la agitacion aparece el color verde hermoso del óxido de cromo.

G. MENDOZA.